

لا إله إلا الله

الله
رسول
محمد

أنا مبتدئ في علم المتفجرات والسموم فمن أين أبدأ؟؟

دورة خاصة للمجاهد المبتدئ

(عبد الله ذو البجادين)

لا إله إلا الله

الله
رسول
محمد

الدرس الثامن

لا إله إلا الله

الله
رسول
محمد

{ فيا أيها المسلمون }

استعدوا لقتال أعداء الله فرادى وجماعات ،

فقد آن لنا أن نخلع عنا ثوب الذل ،

ونعيش في الدنيا كراما في ظل نظام الإسلام ،

أو نلقى الله شهداء وهو راض عنا ،

وإنها لإحدى الحسنيين نصر أو شهادة .

اللهم هل بلغت... اللهم فاشهد... والله أكبر...

ولله العزة ولرسوله وللمؤمنين ولكن المنافقين لا يعلمون

مادة كبريتات الأمونيوم (Ammonium sulfate)

chemical formula: (NH₄)₂SO₄)

أهم الفوائد بالنسبة للمجاهد من الحصول على هذه المادة :-

أهم فائدة انها تستخدم في تحضير مادة بروكسيد الهكسامين المتفجرة والمستخدمه في الصواعق التفجيرية بشكل سريع وذلك بتفاعلها مع بروكسيد الهيدروجين الغير مركز ومادة الفورمالهيد فتنتج لنا مادة بروكسيد الهكسامين بشكل كبير وسهل وسريع .

كبريتات الامونيوم او الاسماء الاخرى لها وهي سلفات الامونيوم او كبريتات النشادر تكون على شكل بلورات عديمة اللون. تتميز بلورات مركب كبريتات الأمونيوم أنها غير قابلة للاستطاب ، ولا تتكثل على بعضها البعض . ينحل مركب كبريتات الأمونيوم بشكل جيد في الماء.

تتفاعل المحاليل المائية لمركب كبريتات الأمونيوم بشكل حمضي ضعيف. لا ينحل مركب كبريتات الأمونيوم في المحلات العضوية. بالتسخين يتفكك مركب كبريتات الأمونيوم إلى بيكبريتات الأمونيوم محرراً الأمونياك . يحضر مركب كبريتات الأمونيوم من تمرير غاز الأمونياك في حمض الكبريتيك ، ثم بتبخير حذر للمحلول الناتج .



مع الإشارة إلى أن التفاعل ناشر للحرارة بشكل كبير .

أسهل طريقة للحصول على هذه المادة بالنسبة للمجاهد هي شرائها من المحلات التي تباع المستلزمات الزراعية والأسمدة فهو سماد متوفر وليس عالية شبيهة ورخيص الثمن وتكون درجة تركيز السماد تقريبا أقل من ٤٠ % وهي كافية ومناسبة لنا .

شكل لكبريتات الامونيوم الصافية



شكل لكبريتات الامونيوم السماد



- ٥١ -

مادة الكلوروفورم المفجرة (CHLOROFORM)

chemical formula:- CHCl_3

أهم الفوائد بالنسبة للمجاهد من الحصول على هذه المادة :-

- ١ - تستخدم في تقوية بعض المواد المتفجرة حسب تجارب أهل فلسطين.
- ٢ - تستخدم في صناعة السموم القاتلة والغازات الفتاكة والاختيالات أو التخدير للعدو .
- ٣ - تستخدم في تحضير حمض الفورميك الذي قد نحتاجه .



صورة للكلوروفورم

خواصه :- سائل
عديم اللون حلو
الطعم والرائحة
درجة غليانه من
٦٠ - ٦١ م لا ينوب
مطلقا في الماء .

- ٣٠ -

مادة بروكسيد الهيدروجين (HYDROGEN PEROXIDE)

chemical formula:- (H₂O₂)

اهم الفوائد بالنسبة للمجاهد من الحصول على هذه المادة :-

١ - اول فائدة واهمها استخدام هذه المادة في صناعة مادة بروكسيد الاسيتون المتفجرة التي تستخدم في الصواعق التي تفجر الشحنات المتفجرة .

٢ - ايضا من فوائدها انها تستخدم كمادة متفجرة بحد ذاتها عندما تكون مركزة ولكن بظروف معينة مثل اضافة بعض المواد وهناك ملف شامل لمتفجرات البروكسيد منشور على المنتديات الجهادية .

بروكسيد الهيدروجين مطهر للجروح وبياع في الصيدليات بتركيز خفيف وله عدة تراكيز مرتفعة

وتباع في محلات المستلزمات الطبية والمعامل الكيميائية ومستلزمات عبادة الاسنان .



- ٦٠ -

مصباح الزينة و الانارة الصغيرة

اهم الفوائد بالنسبة للمجاهد من الحصول على هذه المادة :-

- ١ - تستخدم بشكل مهم وأساسي في صناعة الصواعق المتفجرة - فهي العنصر الأساسي لإيصال الحرارة للمادة المتفجرة بالصاعق والتي بدورها المحرك الأساسي لأي انفجار نفس فكرة عمل مشعل ميدان الكبريت الذي درسناه سابقا ولكن بشكل «مطور» ،

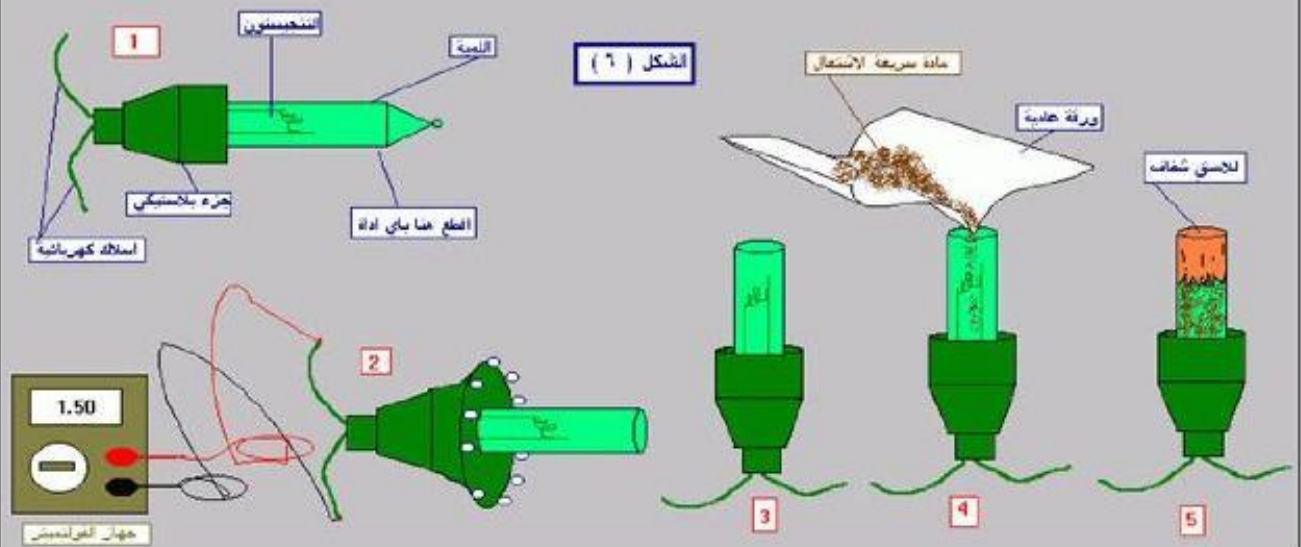
اشكال متعددة للمبات الصغيرة ك لمبات الزينة وكلها تنفع - المهم ان يكون بها شعيرات التنجستين فهي التي سوف تشعل المواد المشتطة في الصاعق لتفجير وتشتري تلك اللمبات او يتم انتزاعها من سيارات الاطفال او اضاءة المحلات والحفلات



كيفية استخدام اللمبات الصغيرة في الصواعق التي تفجر المواد المتفجرة

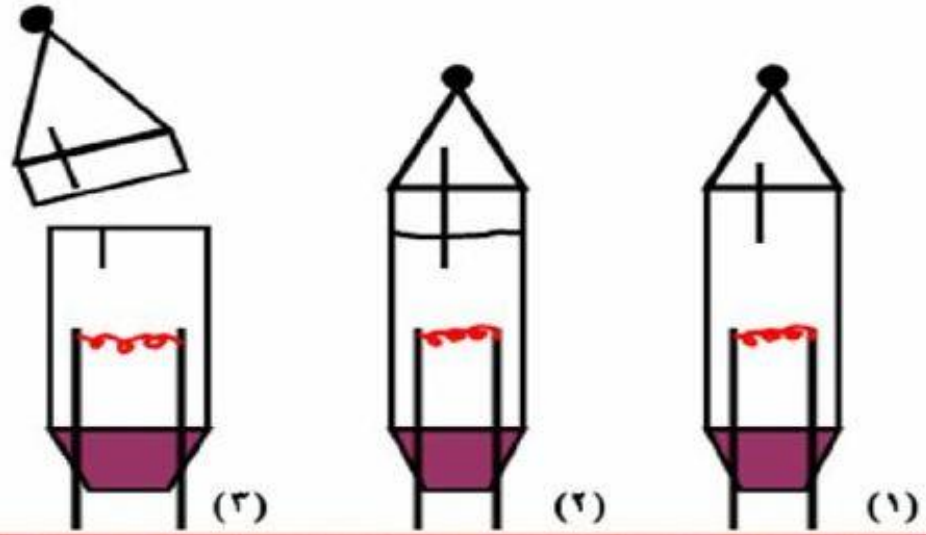
وطرق استخدام هذه اللمبات الصغيرة في الصواعق في الصفحات القادمة

- 1 - احذر لمبات الزينة والتي تباع بألوان مختلفة اغلبها لخصر وتزين بها شجرة رأس السنة الكريسمس واختبارها بالذات لأنها منخفضة الجهد وسهلة الكسر بدون تعرض التنجستون لأذى
- 2 - قص احدها بأسلاكها بطول 3 سم تقريبا
- 3 - ابره او حذ رأس اللمبة وحاول المحافظة على التنجستون سليما كما في الشكل (٦)



- 4 - بواسطة جهاز القياس الفولتميتر (الأنوميتير) نقوم بقياس مقاومة اللمبة من سلكيها فان كان الرقم صفر او كبيرا جدا فان اللمبة لا تعمل فابحث عن غيرها وإذا أشار الجهاز إلى وجود مقاومة استعمالها ولا تحاول تجربة اللمبة بالبطارية وهي مفتوحة لأنها ستحترق مباشرة
- 5 - املأ اللمبة ببرادة رز أو حواد الثقاب أو أي مادة سريعة الاشتعال بهدوء حفاظا على التنجستون
- 6 - أغلق الفتحة بقطعة لاصق صغيرة واتبه لبصماتك فلا بد ان تكون قد لبست قفازات من بداية لعملية

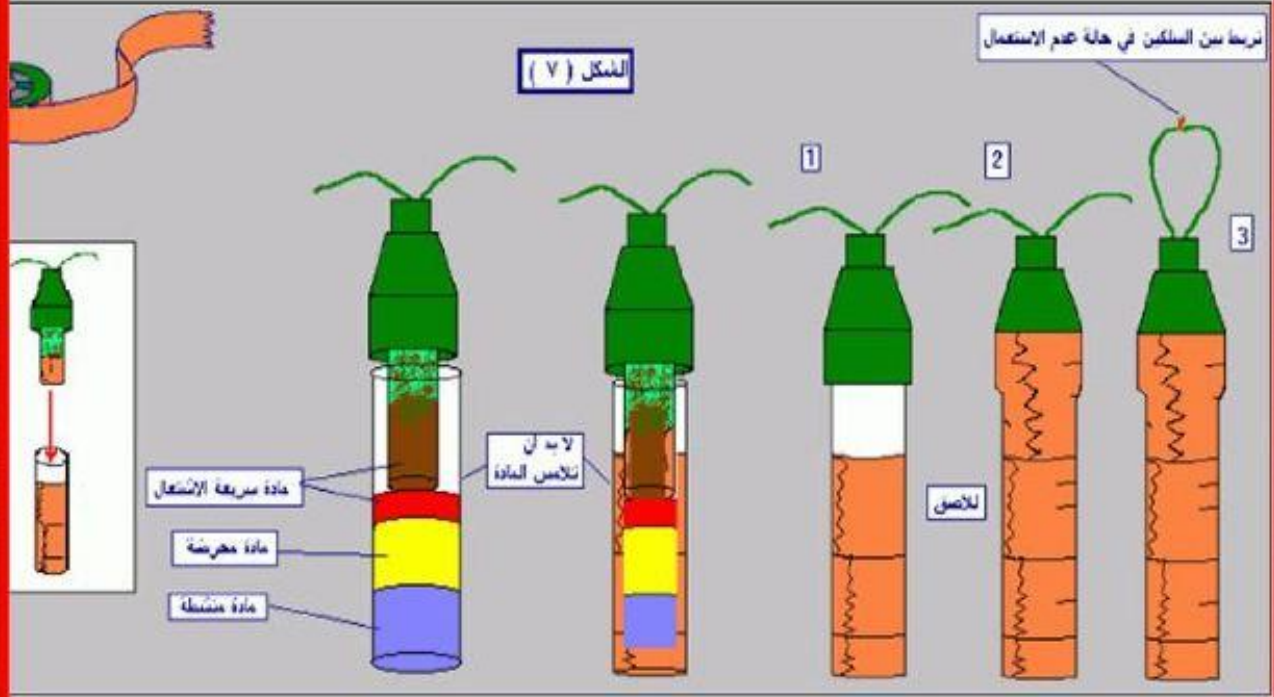
وهذه طريقة أخرى لصناعة الصواعق أحضر مصباحاً صغيراً من لعب الأطفال كالذي في الشكل ، ثم ارسم عليه خط بقلم لا يزول عن الزجاج كما في الشكل (١) ، ثم قم باستعمال شفرة قطع الزجاج واقطعه دائرياً مروراً بالخط الذي رسمته كما في الشكل رقم (٢) ، ثم قم بفصل الجزء العلوي منه كما في الشكل رقم (٣). أما عن فائدة الخط الذي قمت برسمه هي عند إعادة لصق الجزء العلوي لن تحتاج إلى البحث عن مكان تثبيت الرأس ، فبمجرد توصيلك للخط ببعضه سيجلس الرأس مكانه تماماً على القاعدة.



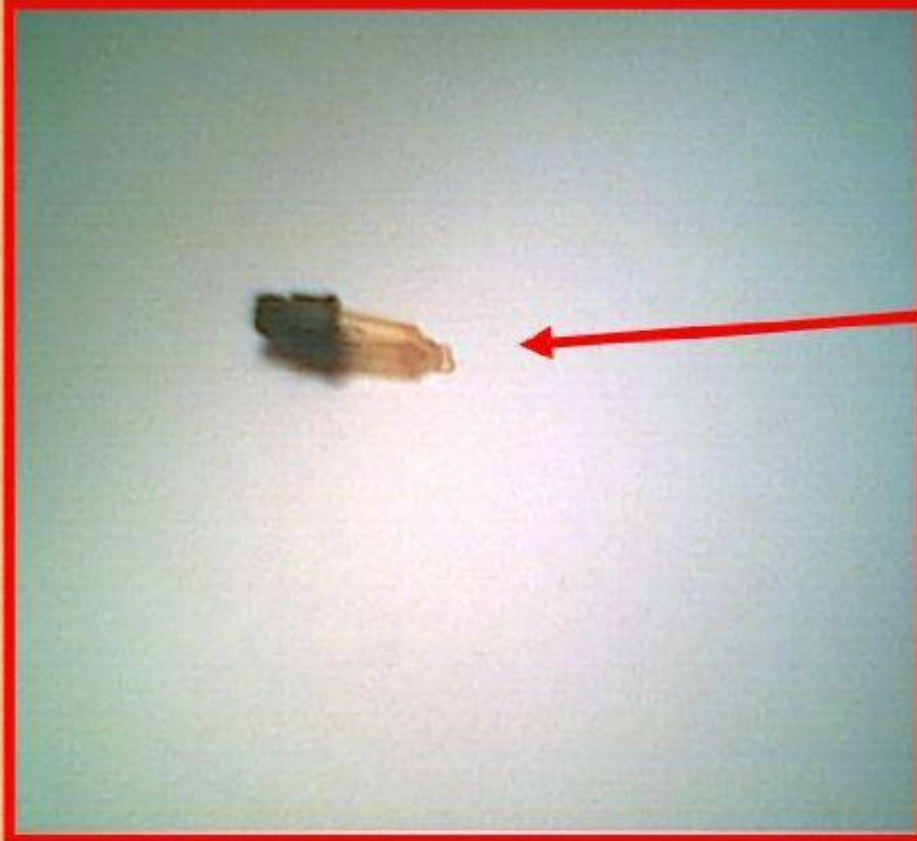
بعد قطع الرأس من المصباح قم الآن بتعبئته بمادة الإشعال كما في الشكل رقم (٤) ، مادة الإشعال يمكن أن تكون (كلورات + سكر أ و بارود أسود أ و) خذ أعواد الثقاب واطحن مادتها جيداً ثم عبئها داخل المصباح) ، ثم قم بإعادة الرأس المقطوع إلى مكانه مستخدم الخط الذي رسمته ليجلس الرأس في مكانه الصحيح شكل ٥ ، ثم قم بلصقه بمادة سريعة اللصق وبعد ذلك قم بفحصه بالأفوميتر مستخدماً فاحص المقاومات (أوم) فإذا أشار الفاحص إلى مرور التيار فقد أصبح الآن جاهز للاستخدام ، فقط أدخله في مادة الإشعال داخل الصاعق.



- 1- ادخل اللبنة في الصاعق بشرط ملائمة رأس اللبنة للمادة المحرقة أو المادة التي فوقها
أما بزيادة المادة المشتعلة أو بقص ورقة لصاعق من الأعلى بهدوء
- 2- بواسطة شريط لاصق بلاستيكي (العادي) ثبت اللبنة مع الصاعق في مكانها
- 3- أعد قياس المقاومة بعد ربط اللبنة مع الصاعق ولا تخف إبدأ
- 4- إذا لم ترد استخدام الصاعق مباشرة أوصل بين سلكيه شكل (٧)



نجهز لبنة اضاءة صغيرة مثل (لمبات الزينة والأعياد)

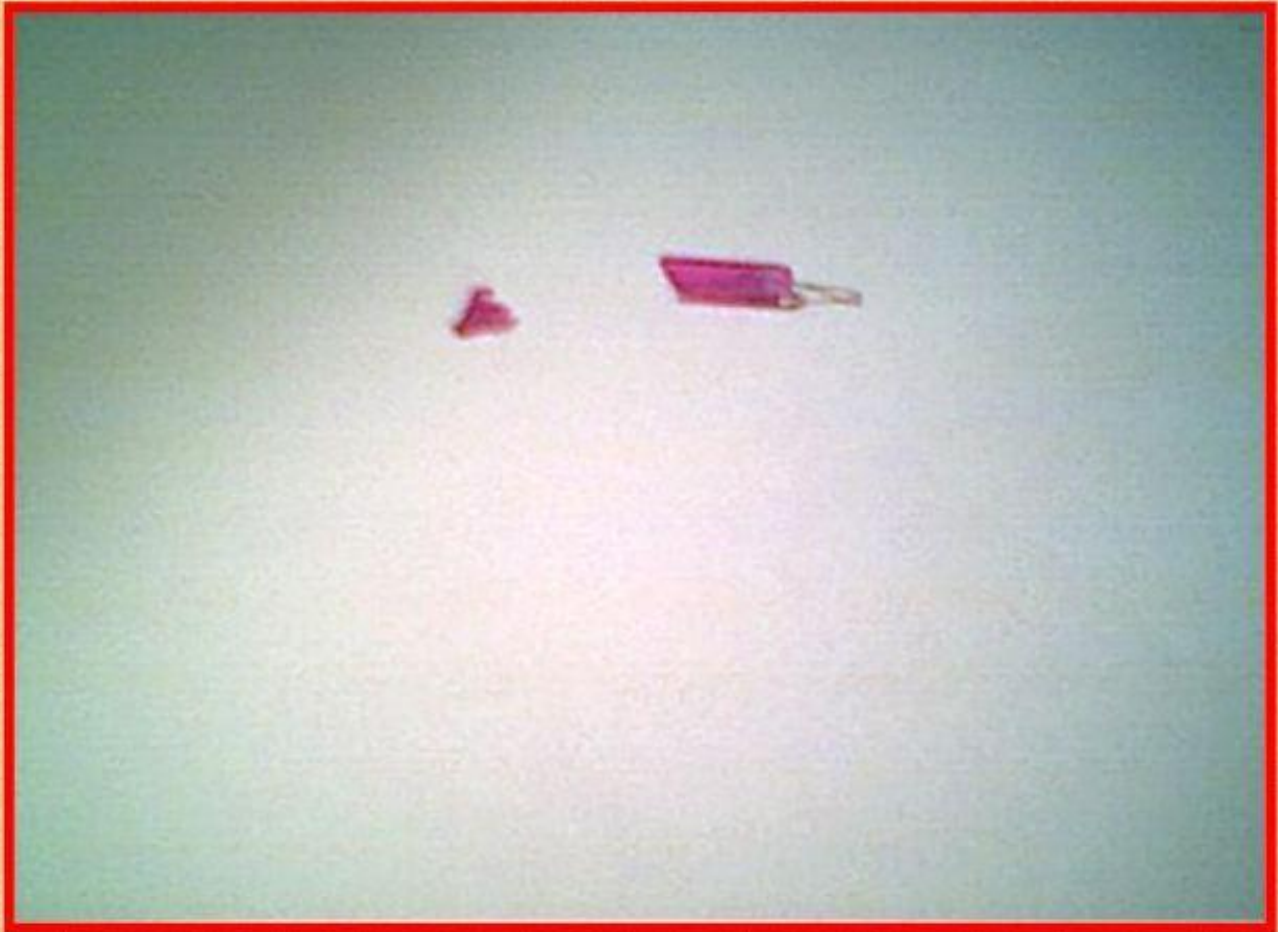


**الشرح
العملي**



اقطع رأس اللمبة وانتبه من ان تلمس الشعيرات فتتلف نريدها سليمة





الآن كما في الصورة أضف مادة مشتتة مثل (بودرة روفوس
عبدان الثقاب) بواسطة ورقة الى داخل اللبنة المكسور زجاجها ،،



ثم اغلق فتحة اللبة بواسطة شريط لاصق او باستخدام
صمغ المهم لا تنسكب المادة المشتتة



شرح اسهل لطريقة كسر زجاج لمبات الاضاءة الصغيرة
دون ان نوثر على شعيرات التنفستون التي بداخلها !!

١. قم بتسخين رأس اللبة حتى يسود لونها .
٢. مباشرة قم بغمس اللبة في الماء وهي لا تزال ساخنة .
٣. قم بضرب رأس اللبة (بلطف) وسوف تنكسر مباشرة .



مادة كربونات الصوديوم

(Sodium carbonate)

chemical formula :- (NaCO_3)

اهم الفوائد بالنسبة للمجاهد من الحصول على هذه المادة :-

- ١ - يستفاد منها في صناعة اغلب المواد المتفجرة وذلك لتنقية المواد المتفجرة من الاحماض وتجعلها حيائية (قلوية مستقرة) أي اقل تأثرا بما حولها من اهتزازات احتكاكات وتدوم اكثر اذا تم تخزينها لفترات طويلة
- ٢ - ويمكن استخدامها ايضا في صناعة السموم والغازات السامة والقاتلة.

اسهل طريقة للحصول على هذه المادة !!!!

ببساطة وبدون تعب يمكن استبدالها بمادة بيكربونات
الصوديوم (البيكاتبودر المعروف الذي يباع في
البقالات ويستخدم في صناعة الكيك والحلويات)

كما يمكن تحويل بيكربونات الصوديوم (البيكاتبودر) الى كربونات
الصوديوم بواسطة تسخين البيكاتبودر على نار هادئة من (٦٠ الى
١٠٠ درجة مئوية) او وضعها في الفرن لمدة ساعة واحدة على
درجة حرارة فرن ٣٠٠ درجة (ف *) فينتج لنا كربونات الصوديوم
حسب المعادلة التالية :-



شرح تحويل البيكاتبودر (خميرة الكيك) الى كربونات الصوديوم بالصور :-

نجهز مثلاً كمية نصف كيلو غرام من البيكاتبودر نقوم بسكبها وفرشها في صحن ونضعها في الفرن المنزلي ثم نحدد درجة حرارة الفرن الى ٣٠٠ درجة (ف*) ونغلق الفرن وننتظر لمدة ساعة فقط ثم نخرجه من الفرن كما في الصور القادمة وبالتالي نحصل على مادة كربونات الصوديوم المطلوبة .



عند وضع البيكاتبودر في الفرن المنزلي



عند وضعها في الفرن لمدة ساعة واحدة على درجة
حرارة فرن ٣٠٠ درجة (ف *).



بعد اخراجها من الفرن نتركها تبرد ثم نقوم بحفظ
كربونات الصوديوم في علبة زجاجية



ملاحظة مهمة:-

درجة حرارة الفرن
تقاس بالـ (ف *)
(الفهرنهايت)
(وستعرفها من
خلال المكتوب على
ساعة منبه الفرن)

- ملحق مهم يتبع مادة كربونات الصوديوم -

مادة بيكربونات الصوديوم او البيكربودر (خميرة الكيك)

BAKING SODA - Sodium bicarbonate

chemical formula :- NaHCO_3

اهم الفوائد بالنسبة للمجاهد من الحصول على هذه المادة :-

١ - يستفاد منها في صناعة اغلب المواد المتفجرة وذلك لتنقية المواد المتفجرة من الاحماض وتجعلها حيادية (**قلوية مستقرة**) أي أقل تأثراً بما حولها من اختراقات احتكاكات وتدوم أكثر إذا تم تخزينها لفترات طويلة .

٢ - ويمكن استخدامها أيضا في صناعة السموم القاتلة .

٣ - يمكن استخدامها في صنع قنابل متشظية وصوتية وذلك بخلطها بالخل المنزلي .

بيكربونات الصوديوم او (**كربونة الطعام**) او (**خميرة الكيك**) او (**البيكربودر**) ولها اسماء اخرى من بلد لأخر وتوجد في البقالات والسوبر ماركت ولا يخلو أي مطبخ منها .



اشكال اخرى للبيكاتبودر المتوفرة بالأسواق وكما قلنا سابقا توجد في البقالات والسوبر ماركت ولا يخلو اي مطبخ منها .



- ١٦ -

(اسطوانات الغازات المسالة المضغوطة) وتنقسم الي :-

١ - اسطوانات الغاز المنزلي المعروفة

٢ - اسطوانات غاز الاوكسجين المضغوط (تستخدم في التحميم في ورش السيارات والحداة)

٣ - اسطوانات غاز الاستيلين المضغوط (تستخدم في التحميم في ورش السيارات والحداة)

٤ - اسطوانات غاز الهيدروجين (تستخدم كوقود للسيارات في الدول الغربية)

أهم الفوائد بالنسبة للمجاهد من الحصول على هذه المواد :-

١ - الفائدة الرئيسية والكبرى لهذه الغازات المضغوطة هو بوضعها بجانب اي عبوة ناسفة او مادة متفجرة فتزيد من قوة الانفجار وتوسع دائرة الانفجار اضعاها من الناحية التدميرية والاهتزازية حتى توه الصوت الناتجة من انفجار هذه الغازات ترعب العدو

٢ - تحويلها الي عبوات ناسفة بتعديلات بسيطة عليها وبالذات اسطوانات الغاز المنزلية ..

١ - اسطوانات الغاز المنزلي - بعدة اشكال



يمكن تحويل اسطوانات الغاز المنزلية الى عبوة ناسفة وذلك
باجراء تعديل بسيط فيها (ستشرح لاحقا في الدورة)

٢ - اسطوانات غاز الاوكسجين المضغوطة



يمكن استخدام
نفس اسلوب
تفجير اسطوانات
الغاز المنزلية ،،
كم يمكن وضعها
بجانب أي مادة
متفجرة فتجعل
من الانفجار اكثر
قوة وعنفا ودكا .

٣- اسطوانات غاز الاستيلين المضغوطة

Acetylene (C₂H₂)

الأسيتيلين غاز عديم اللون ، له رائحة خفيفة في الصورة النقية ،
أما الأسيتيلين الذي يتم الحصول عليه من الكربيد فله رائحة كريهة
نظراً لوجود شوائب مثل كبريتيد الهيدروجين يذوب الأسيتيلين في
الماء بصورة جيدة ، يحترق الأسيتيلين بلهب ساطع ، ويعطي كمية
هائلة من الطاقة ، ولهذا السبب يستخدم الأسيتيلين في لحام وقطع
المعادن . يحضر الأسيتيلين لأغراض اللحام من تفاعل كربيد
الكالسيوم مع الماء . عند تفاعل غاز الاستيلين مع الاوكسجين في وجود
الحرارة تتولد طاقة حرارية حوالى ٢٣٠٠ سي وهي درجة حرارة قوية تصهر
الحديد ولذلك عند وضع اسطوانتين من الاوكسجين والاستيلين بجانب اي مادة
متفجرة حين الانفجار تتولد حرارة صاهرة حارقة لكل من يتواجد بجانب الانفجار .

٤- اسطوانات غاز الهيدروجين المضغوطة

يتم وضع عبوات من الهيدروجين المضغوط بجانب العبوات المتفجرة لزيادة القوة التدميرية للانفجار



نظريا يقل ان انفجار
٣٠ جرام من غاز
الهيدروجين يضاهي
انفجار كيلو TNT
ولكن الـ ٣٠ جرام
هذه تساوي ٥٠٠ متر
مكعب من
الهيدروجين المضغوط

استخدم المجاهد رمزي يوسف ٣ اسطوانات من الهيدروجين المضغوط من الحجم
الكبير بجانب المادة المتفجرة في التفجير الاول لمبنى التجارة العالمي عام ٩٣ م .
وكان لها التأثير في تخريب اساسات بديوم المبنى الذي كلف الولايات المتحدة مليارات
الدولارات لإعادة تدعيم البديوم . الى ان لمر المبنى في غزوة منهاتن في ١١ سبتمبر

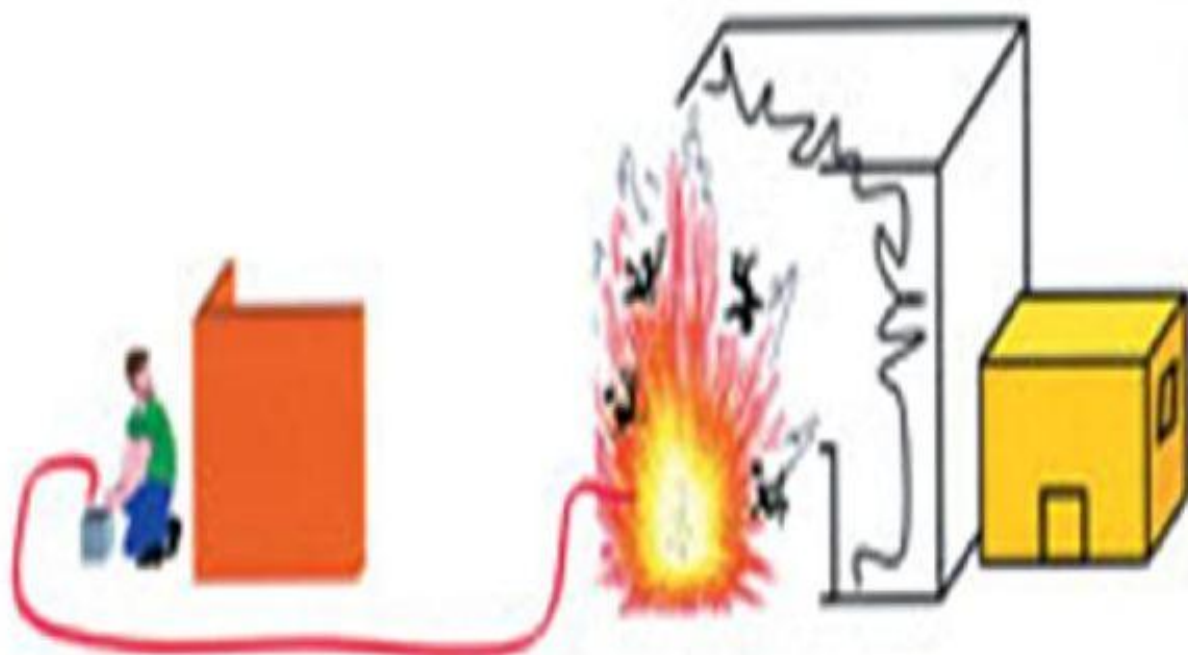
كما هو واضح يمكن استخدام أي اسطوانة لاي غاز
مضغوط سواء كعبوة ناسفة بحد ذاتها او بإضافتها الى
جانب المواد المتفجرة لتقوية الانفجار اكثر فأكثر ،،



مثل استخدام قارورة غاز معبأة بمادتي الأسيتيلين
والأوكسجين ويتم تفجيرها عن بُعد سلكياً عند وصول التيار
الكهربائي الى سلك معدني رفيع (**Resistance**)
واشتعال البارود الموضوع على ساحة القارورة.



وكما يمكن تفجيرها عن بُعد بالرمي عليها بواسطة قنّاص .



- ٥٢ و ٥٤ -

مادة هيبوكلوريت الكالسيوم (مطهر المسابح الكلورين HTH pool)



مادة هيبوكلوريت الصوديوم (كلوركس الملابس المعروف)



اهم الفوائد بالنسبة للمجاهد من الحصول على هذه المادة :-

- ١ - تستخدم مادة هيبوكلوريت الكالسيوم كمادة متفجرة بحد ذاتها بإضافة بعض المواد لها .
- ٢ - تستخدم مادة الكلوركس المعروفة في صناعة **مادة كلورات البوتاسيوم المتفجرة** .
- ٣ - كما يستخدم الكلوركس وهيبوكلوريت الكالسيوم في **إنتاج غاز الكلورفورم الممّدر** .
- ٤ - يمكن إنتاج **غاز الكلور السام** بواسطة هيبوكلوريت الكالسيوم او الكلوركس .
- ٥ - يتفاعل الكلوركس مع مطهر الجروح (**بروكسيد الهيدروجين**) للحصول على غاز الاوكسجين

مادة هيبوكلوريت الكالسيوم (مظهر المسابح الكلورين)

وهي عبارة عن بلورات بيضاء تحتوي تقريبا على ٧٠% من غاز الكلور وهي المطلوبة ويجب ان لا تقل نسبة الكلورين فيه عن ٧٠% ،، اقرأ المحتويات على لفلاف الخارجي للعبوة التي تحوي هيبوكلوريت الكالسيوم كما يتضح في الصور التالية :-



مظهر المسابح هذا يعرف ايضا بـ H.T.H وهذا الاختصار
يسهل عليك معرفته في محل مستلزمات المسابح





- كما يمكن استخدام مادة هيبوكلوريت الكالسيوم في إنتاج غاز الكلور فورم المخدر وغاز الكلور السام !!

- كما هو معلوم فإن كل كمية من مادة هيبوكلوريت الكالسيوم تحتوى على نسبة من مادة الكلور بحسب تركيز الهيبوكلوريت

فإن كان تركيزها حوالى ٦٥ % فإن نسبة الكلور فيها حوالى ٦٥ % من حجمها وهكذا

مادة هيبوكلوريت الصوديوم (كلوركس تنظيف الملابس المعروف)

يحتوي الكلوركس غالبا على ٦% من هيبوكلوريت الصوديوم وبطريقة ما يمكن ان تكون مفيدة في صناعة كلورات البوتاسيوم كما سوف يتبين لاحقا خلال الدورة ،،



استخدامات
الكلوركس المعروف
كيف نستغل هذه
المادة المتوفرة من
حولنا في جهادنا في
الصفحات القادمة:-

- نستخدم مادة الكلوركس
المعروفة في صناعة مادة
كلورات البوتاسيوم المتفجرة
كما انها تستخدم في تحضير سائل
الكلوروفورم المخدر وتستخدم في
تحضير غاز الكلور السام ،،



يمكن تحضير غاز
الاوكسجين بشكل سهل
وذلك بخلط كلوركس
التنظيف المعروف مع
مطهر الجروح المعروف
(بروكسيد الهيدروجين)
ولأيهم تركيز البروكسيد
فأى تركيز ينفع حتى
تركيز ٣ بالمائة .
وفق المعادلة التالية :-



استخدام الكلوركس في عملية التزوير وذلك بإزالة
الاحبار السائلة من على الجوازات وغيرها !!!!



يتم غمر قطنه بالكلوركس
بعد لبس القفازات ثم المسح
بهدهء على المكان المراد
ازالة الحبر منه مثل
الجوازات او البطاقات
وسوف ينمسح الكلام
المكتوب بالحبر بسهولة .

مادة الفوسفيد بأنواعها ، فوسفيد الزنك ، وفوسفيد الكالسيوم وسنركز بالذات على فوسفيد الألمونيوم

Aluminium phosphide

chemical formula :- (AIP)

اهم الفوائد بالنسبة للمجاهد من الحصول على هذه المادة :-

ويستفاد منها انها سم بحد ذاتها وأيضا يمكن ان نستخدمها في انتاج غاز قاتل ويتم ذلك بخلطها ببعض المواد الكيميائية فينتج لنا غاز مهلك قاتل يدعى غاز الفوسفين.

فوسفيد الألمونيوم :- هو مركب كيميائي له الصيغة **AIP** ، ويكون على شكل مسحوق بلوري له لون رمادي مسود .

فوسفيد الزنك :- مركب كيميائي له الصيغة **Zn3P2** ، ويكون على شكل بلورات رمادية غامقة . ويستخدم مستحضر فوسفيد الزنك كمبيد فعال في مقاومة القوارض مثل فئران المزرعة ويتم خلطة مع طعوم غذائية تجذب القوارض نحوها وتسبب لها أعراض التسمم مثل السهولة في الدم وتدمير الجهاز العصبي المركزي وشلل في اعضاء الحركة .

فوسفيد الكالسيوم :- مركب كيميائي له الصيغة **Ca3P2** ، ويكون على شكل مسحوق بلوري ذو لون أحمر إلى بني .

بشكل عام مادة الفوسفيدات تستخدم في قتل القوارض كالفئران وهو سم للفئران يكون على هيئة حبوب او بودرة،، وبما ان فوسفيد الالمنيوم هو المتوفر بكثرة فسوف نركز عليه وجميع انواع الفوسفيدات لها نفس التأثير